This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS .

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

⑫公開特許公報(A)

昭63-145272

֍Int Cl.⁴	識別記号	庁内亞理番号	43公開	昭和63年(1988)6月17日
C 07 D 237/04 401/12 403/12	2 3 7 2 0 9	7166-4C 6761-4C 6761-4C※審査請求	未請求	発明の数 1 (全7頁)

8発明の名称

4, 5ージヒドロー6ー(4ー置換フェニル)-3(2H)-ピリ

ダジノン誘導体

②特 願 昭61-294575

愛出 願 昭61(1986)12月9日

母祭	明	者	塚	本	善	次	滋賀県神崎郡五個荘町川並715
砂発	明	者	小	頡 木	幸	司	遊賀県甲賀郡水口町古城ケ丘3-22
73発	明	者	竹	原	広	幸	应賀県野洲郡野洲町大篠原1823-1
母発	明	者	石	坛	泰	博	滋賀県野洲郡野洲町大篠原1823-1
3発	明	者	浅	海	芳	夫	逆賀県甲賀郡甲西町菩提寺1491-66
母発	眀	者	柳	沼	英	哉	滋賀県甲賀郡甲西町三雲2030-89
の光 忍 発・		者	佐	턇		該	滋賀県守山市播磨田町166-4
電発	明	者	Ш	Ħ	歡	廣	滋賀県守山市播磨田町280-43
	頭	人	森	下製薬株	式会	社	大阪府大阪市東区道修町4丁目29番地
-		- /= /					

Express Mail No. EF378134428US

4 22 \$

1. 発明の名称

4.5-ジヒドロー6-(4-置換フェニル) -3(2H)-ピリダジノン誘導体

2. 特許請求の範囲

(1)一般式〔1〕

不是我们了我们了了一个一个一个人的是是是要我们一个人了一个一个一个一个一个一个一个一个一个一个

(式中、Rは水無原子又は短級アルキル基を示す。 Aは水酸基、ハロゲン原子、シアノ基、アミノ基、ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、アセチル 基、ペンゾイル基、ローメトキンカルボニルフェニル基、フタルイミドー1ーイル基、3ーフェニルビリダジンー6ーイル基、3ーアニリノビリダジンー6ーイル基、4ーフェニルー1ーオキソイソキノリンー2ーイル基、テトラゾールー5ーイル基、2ーオキソベンズオキサゾールー1ーイル基、2ーオキソベンズチアゾールー1ーイル基、2ーオキソベンズチアゾールー1ーイル基、2ーオキソベンズチアゾールー1ーイル基、2ー n-オクチルチオペンズイミダゾール-!-イル基、 l-メチルヒダントイン-l-イル基又は3-オキソフタラジン-2-イル基を示し、nは0から12の整数を示す。]で表わされる4、5-ジヒドロ-6-(4-置換フェニル)-3(2H)-ピリダジノン誘導体。

- (2)一般式 [i] において、Rが水素原子であり、nが2から6の整数で表わされる特許請求の
- 範囲第1項記載の化合物。(3)一般式 [1] において、Rが水素原子、Aがアミノ基であり、nが3から6の整数で表わさ

れる特許請求の範囲第1項記載の化合物。

- (4)一般式〔1〕において、Rが水素原子、Aがアミノ基であり、nが4の整数で表わされる特許消水の範囲第3項記載の化合物。
- (5) 一般式(1) において、Rが水溝原子、Aが2-オキソペンズオキサゾール-1-イル器を示し、nが2又は3の整数で表わされる特許請求の範囲第1項記載の化合物。
- (6) 英理学的に許容される塩の形態を有する特

許請求の範囲第4項記載の化合物。

3. 発明の詳細な説明

〔産業上の利用分野〕

本発明は、抗血栓薬として有用な新規4.5-ジヒドロー6-(4-配換フェニル)-3(2H)-ビリダジノン誘導体に関する。

〔従来の技術〕

特朗昭 5 0 - 9 3 9 8 4 . 特朗昭 5 8 - 8 0 1 5 及び特開昭 6 1 - 4 0 2 7 0 に本発明化合物と 構造類似の 4 . 5 ジヒドロー 3 (2 H) - ピリダ ジノン誘導体が開示されている。

しかし、前記のいずれの公報にも本発明化合物ないしその抗血栓作用について何ら示物するところはない。

〔本発明が解決しようとする問題点〕

近年、高齢化社会が進むにつれて血栓症をはじめとする成人病の増加がクローズアップされてきており、特にこれらの疾患を抗血小板剤を用いて予防或いは治療しようとする試みが注目されている。抗血小板剤としては、その作用機序から種々

基. ベンゾイル塞. P-メトキシカルボニルフェニル基. フタルイシドー1ーイル基. 3ーフェニルビリダジンー6ーイル基. 3ーアニリノビリダジンー6ーイル基. 4ーフェニルー1ーオキソイソキノリンー2ーイル基. テトラゾールー5ーイル基. 2ーオキソベンズイミダゾールー1ーイル基. 2ーオキソベンズチアゾールー1ーイル基. 2ーローオクチルチオベンズイミダゾールー1ーイル基. 1ーメチルヒダントインー1ーイル 基 は3ーオキソフタラジンー2ーイル 基を示し. nは0から12の整数を示す。)で表わされる。

一般式〔1〕において、Rの低級アルキル基としては、メチル基、エチル基等が例示できる。 nは好ましくは2から6の整数があげられる。本発明の化合物〔1〕は、下記反応式で示す方は

本発明の化合物 [1] は、下紀反応式で示す方法により容易に製造できる。

の薬剤が知られているが実際に臨床に応用されて いる薬剤は数少なく、必ずしも満足できるもので はない。

本発明者らは、種々の血栓症の予防或いは治療 剤として安全性の高い受れた薬効を示す化合物を 得ることを目的に鋭意研究を重ねた。その結果、 4、5ージヒドロー6ー(4ー置換フェニル)ー 3(2 H)ーピリダジノン誘導体のなかに所期の 目的を達成する優れた化合物を見い出し、本発明 を完成した。

[間題点を解決するための手段]

本発明の4.5-ジヒドロー6-(4-置換フェニル)-3(2H)-ピリダジノン誘導体は、一般式 (I)

(式中、Rは水素原子又は低級アルキル基を示す。 Aは水酸器、ハロゲン原子、シアノ基、アミノ基、 ジメチルアミノ基、ジェチルアミノ基、アセチル

$$HO \longrightarrow \stackrel{R}{N-N}O + X(CH_2)_{n-A} \xrightarrow{(A:\pm)}$$

$$(III) \qquad \qquad (IIII)$$

$$A-(CH_2)_{n-O} \longrightarrow \stackrel{R}{N-N}O + H-A \xrightarrow{(B:\pm)}$$

$$(I:A=X) \stackrel{R}{H}$$

〔式中、R、A、nは前記と同意表を示し、Xは 塩器、臭素又はヨウ素を示す。〕

すなわち、目的の化合物 [1] は、アニソールと対応するジカルボン酸無水物とのフリーデル・クラフト反応、次いで具化水素酸によるエーテル 結合の開發、更にヒドラジンとの開環反応によって得られる化合物 [I] とハロゲン化アルキルキル誘導体 [II] とを反応させて得ることができる(A法)。

また、一般式 [[] において A が窒素原子を含む前記例示のような復素環残基である化合物 (])

は、A 法によって得られる化合物(I: A = X) と、それぞれ対応する復素現化合物 H A との反応 によっても製造できる(B 法)。

これらの股ハロゲン化水素反応は、塩基性化合 物を散ハロゲン化剤として用いて行なわれる。例 えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸 ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、 **炭酸水素カリウムなどの無機塩基。トリエチルア** ミン、ピリジン、ジメチルアニリンなどの有機塩 基があげられる。反応に用いられる格牒としては、 例えばメタノール、エタノール、プロパノール、 ブタノール等のアルコール類、テトラヒドロフラ ン、ジオキサン、エチレングリコールジメチルエ ーテル等のエーテル類。アセトン。メチルエチル ケトン等のケトン類、ペンゼン、トルエン、キシ レン等の芳香族炭化水素類、N,N-ジメチルホ ルムアミド、ジメチルスルフォキシド等の非プロ トン性溶媒などがあげられる。反応温度は、通常 室温~200℃、好ましくは50~150℃で行 なわれ、反応時間は1~30時間であるが、好ま

対、散剤、顆粒剤、カブセル剤、丸剤などの固形 剤とすることができ、安定剤、湿潤化剤、乳化剤 等の補助剤を含むものであってもよい。

次に本発明を実施例をあげて説明する。 (軍施例1)

4.5-ジヒドロー6- (4-(3-クロルブ ロポキシ) フェニル) -3 (2H) -ピリダジ/ ン

4. 3 ジージヒドロー6 - (4-ヒドロキシフェニル) - 3 (2 H) - ピリダジノン(M.V. Curran, A. Ross, J. Med. Chem. 17 (3). 273 (1974)) 19gと1-ブロムー3-クロルプロバン19g及び水酸化カリウム12g をイソプロバノール560mlと水70mlの混液に加え4時間差流した。減圧下に溶媒を留去して残渣をクロロホルムに溶解し、1N水酸化ナトリウム溶液、1N塩酸、水で順次洗浄後、無水碳酸ナトリウムで乾燥、溶媒留去し、残渣をエタノールーエーテルから再結晶して触点120℃の黄色針状晶15.5g(収平58.1%)を得た。

しくは1~15時間である。化合物(1)とハロゲン化アルキル誘導体(II)、及び化合物(I:A=X)と複素異化合物HAの使用割合は、特に限定されず広い範囲内で選択されるが、通常は前者に対して後者を等モル~5倍モル使用され、抒酒には等モル~2倍モル使用するのが有利である。

本発明化合物(1)を医薬として使用する場合、経口的にも非経口的にも投与することができる。 化合物(1)の投与量は患者の年齢、体重、或い は疾患の程度などにより異なるが、通常1日当り の投与量は5~2000g、好ましくは10~5 00gである。

更に本発明の化合物(1)は、通常の経口又は 非経口投与に適した賦形剤との混合物の形で用い ることもできる。このような賦形剤としては、例 えば乳糖、ショ糖、カオリン、結晶セルロース、 コーンスターチ、ステアリン酸マグネシウム、グ ルコース、タルク、塩化ナトリウム、レシチン、 ゼラチン、ペクチン、植物油などをあげることができる。また、種々の剤型をとることができる。

元素分析 C13Ho,N,O,C1として

理論值(%): C. 58.54; H. 5.63; N. 10.51. 実測値(%): C. 58.36; H. 5.54; N. 10.63. IR レンデン・ cm⁻¹: 1680 (C=0)

NMR (DMSO-d。) δ: 2.18 (2 H.8. J=6 Hz. - CH; CH; CH; -).2.
42 (2 H.t. J=7 Hz. C。-H).2.9
0 (2 H.t. J=7 Hz. C; -H).3.78
(2 H.t. J=6 Hz. - CH; Ci).4.12
(2 H.t. J=6 Hz. - OCH; -).6.95
(2 H.d. J=8 Hz. A, -H).7.65 (2 H.d. J=8 z. A, -H).10.74 (1 H.5. NH). Mass (m/Z):266 (M+).

4. $5-ジヒドロー \delta- (4-シアノメトキシフェニル) - 3 (2 H) - ピリダジノン$

4.5-ジヒドロー6(4-ヒドロキシフェニル)-3(2H)-ピリダジノン3.8g.クロルアセトニトリル1.5g.炭酸カリウム3gをジメチルホルムアミド50mlに加え、100℃、4

時間加热提拌した。以後実施例 l と同様にして駐点 l 7 4~17,6 ℃の終費色針状晶 l.2 g (収率 26.2%)を得た。

元素分析 C₁, H₁, N₂, O₂

理論值(%) : C. 62.88 ; H. 4.80 ; M. 18.34

実阅值(X): C. 62.69; H. 4.95; N. 18.66

[R v mujet cm-1 : 1665 (C=0)

NMR (DMSO-d.) &: 2.44 (2 H.
t. J = 8 Hz. C. -H). 2.94 (2 H. t.
J = 8 Hz. C. -H). 5.17 (2 H. S. CH. -). 7.08 (2 H. d. J = 8 Hz. Ar
-H). 7.74 (2 H. d. J = 8 Hz. Ar
-H). 83 (1 H. S. NH).

実施例 2 に従い、実施例 3 ~ 1 9 の化合物を合成した。得られた化合物及びその分析データを一括して第 1 表に記載する。なお、第 1 表中の実施例 2 0 . 2 1 . 2 2 . 2 3 . 2 4 の北合物は、実施例 1 5 . 1 6 . 1 7 . 1 8 . 1 9 の化合物を、それぞれがブリエル法に従ってヒドラジンヒドラート処理して得た。

		_			
	14	3	7- X- X	245 – 248	1645
	15	2	Ι δ	225 – 228	1 7 8 0 1 7 2 0 1 6 7 5
	16	3	-150	204 – 205	1 7 7 0 1 7 0 0 1 6 7 0
	17	4	-150	193 – 195	1760 1710 1660
	18	5	-100	180 - 182	1760 1700 1670
	19	6	-\\disp\(162 – 163	1760 1705 1660
	20	2	NH ₂	200 – 201	1670
	21	3	ин,	195 – 196	1680
	22	4	NH:	189 – 190	1665
	23	5	NH:	169 – 170	1665
ĺ	24	6	NH ₂	220 – 221	1640

海海	n	A	註点 (**C)	C m - (C = 0)
3	2	он	217 - 219	1660
4	3	Он	169 – 171	1660
5	3	CN .	155 – 158	1680
6	2	N (CH3)	164 – 165	1665
7	2	N (C, H,),	88 – 89	1675 .
8	1	COCH,	164 – 165	1725
9	1	co-⊘	192 – 193	1630 1670
10	1	-CH=CHC038t	213-219	1700
11	0		161 - 162	1665
12	0	₩-MH-	210dec.	1645
13	0	\display=\text{\infty}-\text{\infty}	133 – 135	1650

〔実施例25]

4.5-ジヒドロー6-〔4-〔3-〔2-* キンベンズオキサゾールー1-イル)プロポキ シ】フェニル〕-3(2H)-ピリダジノン

4.5ージヒドロー6ー〔4ー〔3ー〔3ークロルプロポキシ〕フェニル〕ー3〔2 H〕ーピリダジノン2.7g.2ーベンズオキサゾリノン1.5g. 炭酸カリウム1.7gをDMF50mlに加え、3時間加熱股津した。冷後.不容物を沪去、冷はを留去し、残後をクロロホルムに容解、1 N 水酸化ナトリウム溶液、1 N塩酸、水で順次洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶煤を留去し残液をエタノールより再結晶して融点178~180℃の無色針状晶1.8g(収率50%)を得た。

元素分析 C₁₀H₁,N,O₁ として

理論值(%) : C. 65.75 ; H. 5.21 ; N.11.51. 実践値(%) : C. 65.91 ; H. 5.16 ; N.11.34.

1 R > 2010 (C=0). 1680 (C=0)

NMR (DMSO-d.) δ : 2.20 (2 H.

q. J = 6 Hz. - C H, CH, CH, CH, -). 2. 4 4 (2 H. t. J = 7 Hz, C, -H). 2.88 (2 H. t. J = 7 Hz, C, -H). 4.00 (2 H. t. J = 6 Hz, - C H, O -). 4.04 (2 H. t. J = 6 Hz, - C H, N -). 6.80 (2 H. d. J = 8 Hz, A r - H). 7.0 ~ 7.3 (4 H. m. A, -H). 7.56 (2 H. d. J = 8 Hz, Ar - H). 10.72 (1 H. S. N H)

Mass (m/z); 365 (M·)

実施例25に従い、実施例26~38の化合物 を合成した。得られた化合物及びその分析データ を一括して第2表に記載する。

第 2 表	А-(СН²)й-О-(∑ <mark>у́-й</mark> ́-О
	H WALLS WILLIAM

実 始 例 火	n	R'	A	敖 点 (*C)	R
26	3	н	N_V-	141-143	1660
27	3	Н	OCA CANA	244 245	1700 1665
28	2	н	030	222 – 224	1780 1670
29	3	СНэ	0 /2 0	177 – 178	1 7 5 0 1 6 8 0
30	2	н	م (2000م بر چوپو	190 — 192	1760 1670
31	3	н	A. 20.	193 – 194	1780 1680
32	3	н	0-%	197 – 199	1660 1655

		_			
33	3	н	Ø	140 142	1680
34	3	н	\$-n-C1H11	124 – 125	1670
35	3	н	0 7.70 0 7.00	170-174	1670 1655
36	3	н	02500	182 – 185	1670
37	3	H'	CH3-N N-	150 – 162	1700 1660
38	3	н	Ç.	192 – 193	1675
					1

(以对例1)

有劝功寅		5	U	m	g	
結晶セルロース		4	0	m	g	
コーンスターチ		4	0	m	g	
乳糖	1	5	0	m	g	
ステアリン酸マグネシウム			2.	5	m	g
上記混合物を通常の方法により	Ħ	Ħ	L		1	

主義 5 0 mgを含有する錠剤を作製する。

(製料例2)

	有効物質		5	0	m	8
	乳質	i	0	0	m	g
	パレーショデンブン		5	0	m	g
	タルク		2	0	m	g
	ステアリン酸マグネシウム			5	m	g
	上記混合物を常法に従って造粒	L		碩	粒	剤とす
3	•					

(製剤例3)

有効物質	5 m g
メタンスルホン酸	2 m g
塩化ナトリウム	3 m g
往射用蒸留水	1 m 1

上記成分を常法に従って混合してlmlアンプルを興整する。

英理実験

[1] 血小板凝集抑制作用

本発明化合物の血小板登集抑制作用をポーンの 方法(G. V. R. Born. Nature. 9 27-929頁(1962年)」により測定した。 すなわち、クエン酸加ウサギ血液を採取し、遠 心分離操作により血小板濃度の高い血漿(PRP) および血小板濃度の低い血漿(PPP)を得た。

ついで、ジメチルスルフェキシドに容解した破 検化合物1.5 μ 1 を P R P 2 7 0 μ 1 に加え 3 7 でで1分間インキュペーションした後、コラーゲ ン又は A D P を加え 凝集を若起した。 血小板 凝集 は N K K ヘマトレーサーで 剤定し、 被検化合物の 5 0 % 抑制複度(I C so μ M)は 複度抑制 平曲 線 から求めた。 なお、 対照 薬として アスピリンを用 いた。代表例の結果を第 3 表に示す。

第3表

被検化合物 Ma	コラーゲン Ι C so. μ M	ADP ICso, μM
4	15. 4	6, 0
8	32. 4	48. 3
11	98.5	70. 7
14	118	81
16	6.7	2. 0

第4表

被検化合物	L D so (mg/kg)
4	> 1000
8	>1000
11	> 1000
. 14	> 1000
16	> 1000
17	> 1000
20	>1000
22	> 1000
23	>1000
25	> 1000
26	> 1000
' 27	> 1000
28	> 1000
33	> 1000
36	> 1000
38	> 1000
アスピリン	> 1000

17	24.0	27. 7
20	0.44	0. 05
22	4. 9	0.16
23	1, 5	0. 12
25	5. 1	3. 0
26	14. ô	17. 6
27	2. 4	2. 3
28	4. 3	3. 9
34	21.2	17. 7
37	15. 1	6. 7
38	5.7	
アスピリン	448	> 1000

〔2〕急性毒性実験

被検薬を0.5%カルボキシメチルセルロース な 液に懸濁し、体重20~25gのDDY系 選性マ ウス(1群10匹)に経口投与して、投与後7日 間の累限死亡率から50%致死量(LDso)を算 出した。代表例の結果を第4表に示す。対照薬と して用いたアスピリンの結果についても併記する。

(発明の効果)

本発明化合物 (I) はマウスを用いた毒性実験において極めて毒性が低く、またその薬理作用は、in vitroにおいて優れた血小板凝集抑制作用を示し、抗血栓薬として、例えば脳血栓症、脳塞栓症、末梢動・静脈閉塞症等の予防及び治療に優れた効果を発揮する。

特許出願人 森下製莢株式会社

53	1頁	മ	4	<u>۽</u>
50	ᆝ	U)	Ðζ	ᄅ

<pre>⑤Int Cl.⁴</pre>	識別記号	厅内整理番号
C 07 D 403/12 413/12 417/12 // A 61 K 31/50	2 3 5 2 3 7 2 3 7 A C B	6761-4C 6761-4C 6761-4C